



الرموز والوحدات والدلالات في اللغـة العـلمية العربيـة



اهداءات ۲۰۰۳

أ.د / شوقى ضيف رئيس مجمع اللغة العربية



جمهورية مصر العربية مجمع اللغة العربيه

الرموز والوحدات والدلالات في اللغـــة العـلمية العربيـة

أعدها الاستاذ الدكتور محمود غتار عضو المجمع وشارك في الاعداد الاستاذ الدكتور سيد رمضان هداره خبير الفيزيقا بالمجمع الاستاذ الدكتور عطية عبد السلام عاشور خبير الرياضيات بالمجمع الاستاذ الدكتور أحمد مدحت اسلام خبير الكيمياء بالمجمع قامت بالتحريسر السيدة / شادية شوقي أمين المحررة العلمية بالمجمع

الرموز والوحدات والدلالات في اللغــة العلمية العربيـة

هذه النشرة

اقتبست هذه النشرة للرموز والوحدات والدلالات المستخدمة في اللغة العلمية العربية من نشرة مقابلة لها باللغة الانجليزية ، وضوعها النجلي الدولية للرموز والسوحدات والدلالات (SUN) بتكليف من الاتحاد الدولي للفيزيقا البحتة والتطبيقية (TUPAP) الذي يضم إلى عضويته جمهورية مصر العربية وتمثلها فيه اللجنة القومية للقيزيقا البحتة والتطبيقية بإشراف اكاديمية البحث العلمي والتكنولوجيا .

وقد صدرت للنشرة الانجليزية مقابلات باللغات الألمانية والإيطالية والروسية والاسبانية . وأقرت محتوياتها في الهيئات الدولية الأتية :

- . الاتحاد الدولي للفيزيقا البحتة والتطبيقية (١٥٩٨)
- الاتحاد الدولي للكيمياء البحتة والتطبيقية (IUPAC)
 - المنظمة الدولية للمعاير (١٥٥)
 - المنظمة الدولية للأوزان والمقاييس
 - _ اللجنة الدولية للكهرباء التكنولوجيه
 - ـ اللجنة الدولية للإضاءة .

وفي الدعوة الحديثة التي ينادى بها المجتمع العلمى والعربى بضرورة تعريب العلوم والتعليم الجامعى في الوطن العربى ، أصبح من اللازم إمداده بأحد المقومات الأساسية اللازمة لعملية التعريب ، وهو هذه النشرة للمقابلات العربية لأنظمة الرموز والوحدات والدلالات العلمية ، بهدف توحيد استخدامها في شتى الهيئات العلمية العربية من مدارس وجامعات ومراكز بحوث وهيئات تطبيقية وصناعية .

وقد عهد مجمع اللغة العربية بالقاهرة بهذه المهمة إلى ثلاث من لجانه العلمية المتخصصة ، هي لجان الفيزيق والرياضيات والكيمياء ، وأمدها بالتوصيات والتوجيهات اللازمة لإخراج هذه النشرة .

إعداد النشرة

أجرت لجان العلوم الفيزيقية (الرياضيات والفيزيقا والكيمياء) دراسة شاملة في موضوع توحيد الرموز والوحدات والدلالات في اللغة العلمية العربية عامة وفي علوم الرياضيات والفيزيقا والكيمياء خاصة ، وهي العلوم التي يكثر فيها استخدام هذه الرموز والوحدات في أعمال التدريس والكتابة العلمية .

وقد بنيت الدراسة على أسس ثلاثة هي :

- ١ ـ الالتنزام بها استقر استخدامه من الحروف والرموز والألفاظ العربية على مدى طويل في كافة المجالات العلمية .
- ٢ ـ استيفاء متطلبات العلوم الحديثة لكم هائل من الرموز والألفاظ
 الاصطلاحية .
- ٣ ـ قابلية الرموز والألفاظ للاستخدام الميسر وتوافقها مع مقابلاتها الدولية ما أمكن .

وقد سارت اللجان في أعمالها وفق المنهج المفصل فيها يلي :

نهج اختيار الرموز والوحدات

أ _ التقيد برسم الحروف العربية المعتادة (رقعة ونسخ وثلث) مع تفضيل: أولها ما أمكن ، وعدم إجراء إضافة أو تغيير في صورة الحرف يخرجه عها هو مألوف له في الكتابة اليدوية وآلات الطباعة ، إلاعند الضرورة القصوى .

- ب ـ استخدام الحروف الهجائية العربية المعتادة (أ، ب، ج. . .) مقابل الحروف المجنبية اللاتينية (c, b, a) على أن يختار للحرف العربي من إسم الوحدة أو الكمية التي يرمز لها ما أمكن (مثل ش للشغل ، كج للكيلوجرام) .
- جـ استخدام حروف الهجاء اليونانية (α) التي استقر استخدامها كرموز علمية في اللغات الحية للدلالة على وحدات أو رموز أو كميات متعارف عليها .
- د _ استخدام الحروف أو الرموز أو العلامات الرياضية الدولية الدالة على عمليات أو معان معينة كما هي (مثل + ، ، \div .) إلا إذا كان الرمز يتأثر باتجاهه (مثل < ، $\sqrt{}$ ، $\sqrt{}$ ، .) فإنه يعكس يميناً بيسار .
- هـ تكتب المعادلات الرياضية في اتجاه الكتابة العربية أي من اليمين إلى اليسار .
- و .. يميز الرمز الدال على متجه بوضع سهم فوقه فى الكتابة اليدوية ويالبنط الثقيل (أسود) فى الطباعة . ويميز الرمز الدال على متوسط بشرطة أعلاه فى الحالتين .
- ز ـ الأرقام الحسابية المستخدمة حالياً تبقى فى صورتها التى استقرت عليها من قرون عديدة .
- ح الرموز الكيميائية للعناصر سبق أن أقرها المجمع وهي مستقرة حالياً في التدريس والكتابة العلمية . وقد سجلت في هذه النشرة إتماماً للفائدة .

ط _ يمكن إلحاق الرمز (الرياضي أو الفيزيقي أو الكيميائي) بحروف زائدة صغيرة أعلاه وأسفله من جهتي اليمين واليسار إذا استدعى الأمر زيادة في بيانه أو إيضاح في مدلوله .

وقد قامت اللجان المختصة « الرياضيات والفيزيقا والكيمياء » بتطبيق هذا النهج على الرموز والوحدات والكميات والدلالات الواردة في تخصصاتها ورتبتها في القوائم الواردة فيها يلى والمودعة في أمانة المجمع .

النظم المترابطة للوحدات

يعرّف النظام المترابط للوحدات (Coherent System of units) بأنه نظام ينبنى على مجموعة خاصة من الوحدات الأساسية المعرّفة بدلالة ظواهر فيزيقية ثابتة .

ويحوى النظام المترابط وحدات أساسية (base units) أو مشتقات منها هى مضاعفات لهذه الوحدات الأساسية أو ذات علاقة جبرية بها . ومن هذه النظم ما يلى :

(۱) النظام الدولى للوحدات الأساسية (۱۱) وهي وحدات الطول والكثافة والنزمن والتيار الكهربائي ودرجة الحرارة وكمية المادة وشدة الإضاءة . ويشمل ثلاثة أنظمة هي :

(أ) نظام الموحدات (م ك ث) المبنى على الوحدات الثلاث ، المتر والكيلوجرام والثانية والمستعمل عادة في الميكانيكا .

(ب) نظام الوحدات (م ك ث أ) المبنى على الوحدات الأربع ، المتر والكيلوجرام والثانية والأمبير والمستعمل في الميكانيكا والكهرباء والمغنطيسية .

(ج) نظام الوحدات الكامل المبنى على الوحدات السبع ، المتر والكيلوجرام والثانية والأمبير والكلفن والمول والقنديلة . ويستعمل في شتى المجالات العلمية .

- (٢) النظام الدولى للوحدات المشتقة (Derived Units) ويسى على الوحدات الأساسية السبع وما يشتق منها في شتى القياسات العلميه
- (٣) نظام س جدث (السنتيمتر جرام ثانية) المبى على وحدات ثلاث للطول والكتلة والزمن وقد شاع استخدامه فى القياسات العادية وامتداداً لهذا النظام وضع نظام س جدث لوحدات مشتقة لتفى بشتى القياسات العادية .
 - (٤) أنظمة أخرى شاع استخدامها لأغراض خاصة . وفيها يلى البيانات التفصيلية عن هذه النظم

الوحدات الفيزيقية أسهاؤها ورموزها

f - Base Units (SI) :

أولاً: الوحدات الأساسية الدولية

			•	الكمية
metre	m	٢	متر	الطول
kilogram	kg	كج	كيلوجرام	الكتلة
second	s	ث	ثانية	الزمن
ampere	A	1	أمبير	التيار الكهربائى
kelvin	ĸ	ك	كلقن	درجة الحوارة
mole	mol	مول	مو ل	كمية المادة
candela	cd	قد	قنديلة	الشدة الضوئية
	second ampere kelvin mole	second s ampere A kelvin K mole mol	second s ث ampere A أ kelvin K ك mole mol مول	second s ثانية ث ampere A أمبير أ kelvin K كلفن ك كلفن مول مول مول مول مول

ونظراً للأهمية الكبيرة لهذه الموحدات الأساسية نورد فيها يلى التعريف المعتمد دولياً لكل منها .

(١) المتر (وحدة الطول)

طول يساوى ١٦٥٠ ٧٦٣,٧٣ طولاً موجياً في الفراغ للإشعاع المنبعث من ذرة الكربتون ٨٦ عند انتقالها بين المستويين الطيفيين للطاقة ٢٩٠، ٥ ٥ من ذرة الكربتون ٨٦ عند انتقالها بين المستويين الطيفيين للطاقة ٢٩٠،

(٢) الكيلوجرام (وحدة الكتلة)

كتلة « الكيلوجرام الدولى النموذجى » Prototype Kilogram . وهي كتلة السطوانة من البلاتين والإيريديوم (١٠ ٪ من الإيريديوم) قطرها وارتفاعها متساويان ، وكل منهما يساوى ٣٩ مم .

(٣) الثانية (وحدة الزمن)

الزمن الذي يحدث فيه ١٩٢٠ ٦٣١ , ١٩٢٠ ٩ دورة للاشعاع المنبعث من ذرة السيزيوم ١٣٣٠ نتيجة لانتقالها بين المستويين فائقى الدقة لحالتها الأرضية (الصفرية).

(٤) الأمبير (وحدة التيار الكهربائي)

الشدة الثابتة للتيار الكهربائي الذي إذا أمر في سلكين مستقيمين متوازيين لا نهائي الطول تفصلهما مسافة متر واحد نشأت بينهما قوة تساوى ٢ × ١٠ - ٧ نيوتن لكل متر طولي .

(٥) الكلفن (وحدة درجة الحرارة)

٢٧٣, ١٦/١ من درجة الحوارة الترموديناميكية للنقطة الثلاثية للهاء .

وتستخدم كذلك الدرجة سلسيوس بنفس التعريف.

(٦) المول (وحدة كمية المادة)

المول من أية مادة هو تلك الكمية من هذه المادة التي تحتوى على عدد من المكونات الفردية (ذرات أو جزيئات أو أيونات ، أو إلكترونات) مساوٍ لعدد الذرات في ١٢ ، ، • كيلوجرام من الكربون ١٢ .

(V) القنديلة (وحدة شدة الإضاءة)

شدة الإضاءة المنبعثة عمودياً من سطح مساحته ٢٠٠٠ ٠٠٠ من المتر المربع لجسم إسود عند درجة حرارة البلاتين المتجمد وتحت ضغط ١٠١ ٣٢٥ نيوتن على المتر المربع . II - Derived Units (SI):

ثانياً : الوحدات المشتقة الدولية

Quantity	Name	symbo!	الرمز	سم الوحدة	الكمية إ
plane angle	radian	rad	زتق	راديان	زاوية مستوية
				رية نصف قطرية)	(زاو
solid angle	steradian	sr	ستراد	استراد	زاوية مجسمة
frequency	hertz	Hz	هز	هرتز	تردد
force	newton	N	ن	نيوتن	قوة
pressure	pascal	Pa	با	باسكال	ضغط
energy, work	joule	j	جول	جول	شغل ــ طاقة
power	watt	W	واط	واط	قدرة
quantity of electricity	coulomb	С	کل	كولوم	كمية كهرباء
electric potential	volt	٧	ف	فلط	جهد کهربائی
capacitance	farad	F	فا	فاراد	سعة
elect. resistance	ohm	Ω	Ω أو أوم	أوم	مقاومة كهربائية
conductance	siemens	S	سز	سيمنز	موصلية
mag. flux	weber	wb	وير	وير	فيض مغنطيسي
mag. flux density	tesla	т	ت	تسلا	كثافة الفيض المغنطيسي
inductance	henry	Н	هــ	هنری	حث کھرب <i>ی</i>
luminous flux	lumen	im	ليو	ليومن	فيض ضوئى
illuminance	lux	ix	لس	لكس	فیض ضوئی استضواء
activity	becquerel	Bq	بك	بكوريل	نشاط إشعاعي
absorbed dose	gray	Gy	جى	جرای	جرعة إشعاعية ممتصة

الا - CGS system: ثالثاً : وحدات س حـ ث

Quantity	Name	symbol	الرمز	إسم الوحدة	الكمية
length	centimetre	cm	سم	سنتيمتر	الطول
mass	gram	g	ج	جوام	الكتلة
time	second	S	ث	ثانية	الزمن
force	dyne	dyn	داين	داين	القوة
energy	erg	erg	ارج	ارج	الطاقة
viscosity	poise	P	بو	بواز	اللزوجة
kinetic viscosity	stokes	St	ست	استوكس	اللزوجة الحركية
acceleration (free fall)	gal	Gal.	جل	جال	العجلة التثاقلية

IV - Other units of Interest:

رابعاً : وحدات اخرى مستعملة

Quantity	Name	symbol	الرمز:	إسم الوحدة	الكمية
plane angle	degree	0	c	درجة	زاوية مستوية
plane angle	minute	'		دقيقة	زاوية مستوية
piane angle	second	"	"	ثانية	زاوية مستوية
time	minute	min.	ق	دقيقة	زمن
time	hour	h	س	ساعة	زمن
time	day	d	يوم	يوم	زمن
volume	litre	1	J	لترُّ	حجم
ma s s	ton	t	طن	طن	كتلة
mass	a.m.u.	u	ة وك ذ	وحدة كتلة ذريا	كتلة
energy	electron volt	ev	أف	الكترون فلط	طاقة
length	angstrom	Å	*†	انجشتروم	طول
area	barn	þ	بارن	بارن	مساحة
pressure	bar	bar	بار	بار	ضغط
pressure, standard	atomospher	e atm.	جو	جوى	ضغط عيارى
quantity of heat	calorie	cal	سعر	سعر	كمية حرارة
activity	curie	Ci	کوري	کوری	اشعاع
exposure (x,γ)	roentgen	R	ر	رونتجن	تعرض اشعاعى
absorbed dose	rad	rad, rd.	راد	راد	جرعة نمتصه

الكميات الفيزيقية ايضاحات وتوصيات عامة

(١) غثيل الكمية الفيزيقية

- تمثل الكمية الفيزيقية بحاصل ضرب القيمة العددية للكمية في الوحدة المقسمة مها . مثال ذلك :

القوة (ق) = ۲۰ ن (عشرين نيوتن)

التردد (ت) = ٣ × ٢١٠ هز (أي ثلاثماثة هرتز)

الطاقة (طا) = ۲۰۰ جول (أي مائتي جول)

ولا يظهر رمز الوحدة في الكميات الفيزيقية عديمة الأبعاد مثل:

معامل انكسار الكوارتز = ١,٥٥

- تكتب الموحدة بصيغة المفرد وبدون تصريف لغوى . فيقال عشريس نيوتن (لا عشريس بيوتناً) ويقال ٢ فلط (لا فلطين)

(٢) كتابة المعادلات الرياضية (وخاصة في الطباعة)

ـ تكتب عمليات الجمع والطرح كالآتي :

_ تكتب عمليات الضرب بإحدى الطرق الآتية:

اب ، ۱. ب ، ۱×ب

_ تكتب عمليات القسمة بإحدى الطرق الآتية :

1-up, u/p, p

- وتطبق هذه الصيغ على العمليات المركبة . مع استخدام الأقواس عندما يلتبس المقصود . مثال ذلك :

ويحسن استخدام صبغة الخط المائل والاقواس وخاصة في الطباعة

وفي مثل الصيغة التالية
 حا { ۲ ط (س - س,) / λ } أو
 دس { - ح (ر) / ث ء }
 يصبح استخدام الأقواس ضرورياً .

(٣) كتابة الرموز والوحدات

- يبقى رمز الوحدة أو الكمية بصورته للمفرد ، أيا كان العدد الذى يسبقه . مثال ذلك ١٥٠ سم
 - تكتب كسور الوحدة أو مضاعفاتها بالصيغة
 - ١٠ ٢ م (أي سم)
 - ۱۰ م (أي كم)
 - ـ لا تستخدم رموز مركبة للوحدات

فلا يقال م μ ث (ملى مكروثانية) بل يقال ن ث (أى نانوثانية) ولا يقال ل مج واط (أى ولا يقال ل مج واط (أى جيجاواط)

ولا يقال μ ف (ميكروميكرو فاراد) بل يقال ب فا (أى بيكوفاراد)

ولا يقال سم / ث / ث (سنتمتر في الثانية في الثانية) بل يقال سم / ث الوسم ث ٢٠

- ـ الوحدة سم " تعنى (٢٠,٠١) وليس ٢٠,٠١ م "
- ـ الوحدة μ ث $^{-1}$ تعنى ($^{-1}$ ث $^{-1}$ وليس $^{-1}$ ث $^{-1}$

(٤) كتابة الأعداد

- العلامة العشرية هي (,)
 وإذا قل العدد عن الواحد الصحيح فيلزم وضع صفر على يسار العلامة العشرية (٠٠,٠)
- ـ تستخدم العلامة (×) للدلالة على عملية ضرب مقدارين مثل ٣,٤ × ٢,٣
 - تكتب عملية القسمة على إحدى الصور الآتية ١٣٦ | ١٣٦ | ٢٧٣,١٥ | ٢٧٣,١٥ | ٢٧٣,١٥ | ١٠ | ٢٧٣,١٥ |
- لتسهيل قراءة الأعداد الكبيرة ، تقسم مجموعات ثلاثية بدءا من اليمين دون وضع أى اشارات . مثل ٧٣٦ ٥٠ ولا تدخل في ذلك الأرقام العشرية . فيقال ٥ , ٧٣٦ ٢١ ٥

(٥) الرموز الكيميائية

- يكتب العدد النيوكلوني (الكتلى) للعنصر كدليل علوى على اليمين مثل ١٤ ن
- ـ يكتب العدد الدال مع عدد الذرات في الجزىء كدليل سفلي على اليسار مثل ١٠ ن ٢

- تكتب حالة التأيين كدليل علوى على اليسار مثل كا ٢-
- تبين شحنة الجسم بوضع الاشارة + أو أو كدليل علوى إلى اليسار مثل π ، π ، π ، مع وضع نقطة (.) للدلالة على الصفر .
- فى حالتى الإلكترون والـروتون لا دابمى لكتابة اشارة الشحنة (-) للأول أو (+) للثانى . فهى منضمنة فى الرمز

رموز الكميات الفيزيقية

Space and time			المكان والزمن
space coordinates	x, y, z	س، ص، ع	احداثيات المكان
position vector	r	ٺ	منجه الموضع
length	1	ل	طول
breadth	b	ض	عرض
height	h	ع	ارتفاع
radius	r	نق	نصف قطر
thickness	d, δ	Ċ	سمك ــ تخانة
diameter	d	ق	قطر
element of path	ds	٤ ف	عنصر المسار
area	A, S	س	مساحة
volume	V, (v)	ح	حمخما
plane angle	αβγθφ	αβγθφ	زاوية مستوية
solid angle	Ω , ω	Ω , ω	زاوية مجسمة
wave length	λ	λ	طول الموجة
wave number	σ	σ	العدد الموجى
wave vector	σ	σ	المتجه الموجى
attenuation coefficient	α	α	معامل التوهين

phase coefficient	β	β	معامل الطور
propagation coefficient	γ	γ	معامل الانتشار
time	t	ز، ن	زمن
period	Т	5	دورة
frequency	ν ,f	ν،ت	تردد
angular frequency	ω	ω	تردد دا ئری
relaxation time	τ	τ	زمن الاسترخاء
damping coefficient	δ	δ	معامل التخميد
logarithmic decrement	Λ	δ	التناقص اللوغاريتمي
velocity	u, v	ع	السرعة
angular velocity	ω	ω	السرعة الزاوية
acceleration	а	ś	عجلة
angular acceleration	α	α	عجلة زاوية
acceleration of free fall	g	حـ	عجلة الجاذبية الأرضية
speed of light	C	ع	سرعة الضوء
Mechanics			ميكانيكا
mass	m	ٺ	كتلة
density	ρ	ٿ	كثاقة
relative density	d	م.	كثافة نسبية

تابع رموز الكميات الفيزيقية

specific volume	v	حجم نوعی ح .
reduced mass	μ	كتلة مختزلة
momentum	P	کمیة حرکة ک ح
angular momentum	L	كمية حركة زاوية كح ز
moment of inertia	1	عزم قصور ذاتی ہے
force	F	قوة ق
torque	٢	عزم اللي ل
weight	W	وزن و
moment of force	M	عزم القوة عق
pressure	p	ضغط ض
normal stress	σ	اجهاد عادی σ
shear stress	τ	اجهاد قص T
gravitational constant	G	ثابت الجاذبية ج
strain	€	انفعال €
modulus of elasticity	E	معامل (يونج) للمرونة م
modulus of shear	G	معامل الصلابة (القص) م س
Bulk modulus	K	معامل المرونة الحجمية م
poisson ratio	μ, ν	نسبة بواسون ٧
viscosity	η	لزوجة η معامل احتكاك μ
friction coefficient	μ	معامل احتكاك

γ, σ	ت	توتر سطحي
E, W	طا	طاقة
V	طاع	طاقة وضع
W	ش	شغل
Р	قد	قلره
η	η	كفاءة
	*	
		فيزيقا جزيئية
N	ن	عده الجزيثات
n	Þ	كثافة الجزيئات
N _A	ن	عدد أفوجادرو
m	<u>.</u>	كتلة الجزىء
$\bar{c},\bar{u} < c >, < u$	ع <	سرعة متوسطة
1	J	متوسط المسار الحر
f (c)	د (ع)	دالة توزيع السرعات
Т	ر	درجة الحرارة المطلقة
k	್ಫ ೆ	ثابت بولتزمان
R	ث غ	ثابت الغاز
0	8	درجة الحرارة الميزة درجة حرارة ديباي
θ	θ د	درجة حرارة ديباي
	E, W V W P η N N T C, ū < c >, < u I f (c) T k R	الله الله الله الله الله الله الله الله

Thermodynamics			ديناميكا حرارية
quantity of heat	Q	ح	كمية حرارة
work	W, A	ش	شغل
thermodynamic temperature	T	J	درجة حرارة مطلقة
Celsius temperature	t, θ	س	درجة حرارة سلسيوس
entropy	s	نت	انتروبيا
internal energy	U	طا د	طاقة داخلية
free energy	F	طاح	طاقة حرة
enthalpy	Н	- هـ	انثالبيا
Gibbs function	G	ج	دالة جيبز
linear expansion coefficient	α	α	معامل تمدد طولي
cubic expansion coefficient	γ	γ	معامل تمدد حجمي
thermal conductivity	λ	λ	معامل توصيل حراري
specific heats	c _p , c _v	ن _ض ، ن ح	حرارة نوعية
ratio of specific heats	γ	γ	سببة الحرارة النوعية
Electricity and Magnetism			كهرباء ومغنطيسية
quantity of electricity	Q	کہ	كمية كهرباء
charge density	ρ	ρ	كثافة الشحنة
electrical potential	٧	ج	الجهد الكهربى

electromotive force	E	ق . د . ك	قوة دافعة كهربية
electric field strength	Ε	ن جعم	شدة المجال الكهربي
electric flux	Ф	ψ	الفيض الكهرسي
capacitance	C	سبع	سيعة
permittivity	ε	ε	ساحية
electric susceptibility	$\chi_{_{\mathbf{e}}}$	<u></u> X	قابلية كهربية
polarizability	α	α	استقطابية
electric current	i	ت	شدة تيار كهربى
magnetic field strength	Н	مج ,	شدة المجال المغنطيسي
magnetic flux	Φ	Φ	الفيض المغنطيسي
permeability	μ	μ	نفاذية
magnetic susceptibility	$\chi_{_{m}}$, χ	قابلية مغنطيسية
resistance	R	•	مقاومة
resistivity	ρ	ρ، _و ه	مقاومة نوعية
conductivity	σ	σ	موصلية
impedance	Z	عق	معاوقة
self inductance	L	ل	حث ذاتي
mutual inductance	М	_a	حث متبادل
loss angle	δ	δ	زاوية الفقد
number of turns	N	ن	عدد اللفات
power	Р	قد	قدرة

Radiations		اشعاع
radiant energy	Q	طاقة مشعة طا
radiant flux	Φ	فیض مشع Ф
Stefan- Boltzmann constant	σ	ثابت ستيفان ويولتزمان σ
emissivity	€	اشعاعية €
luminous flux	Φ_{v}	Φ الفيض الضوئى Φ
luminous intensity	1	الشدة الضوئية تس ص
refractive index	n	معامل انكسار ن
Acoustics		صوتيات
velocity of sound	0	سرعة الصوت ع
velocity of longitudnal waves	$\mathbf{c}_{_{\!I}}$	سرعة الأمواج الطولية ع ل
velocity of transverse waves	$\mathbf{c}_{_{\mathbf{t}}}$	سرعة الأمواج المستعرضة ع _ص
group velocity	\mathbf{c}_{g}	سرعة المجموعة ع ـ
dissipation factor .	δ	معامل التبديد 8
Atomic and nuclear Physic		فيزيقا ذرية ونووية
nucleon (mass) number	A	العدد النيوكيلوني (الكتلي) ٢
proton number (atomic)	Z	العدد النيوكيلوني (الكتلي) د
neutron number	N	العدد النيوتروني ن

تابع رموز الكميات الفيزيقية

elementary charge	е	ش ك	شحنة الالكترون
electron mass	m	গ্ৰ	كتلة الالكترون
proton mass	m _p	_ 4	كتلة البروتون
neutron mass	m	<u>ئ</u>	كتلة النيوترون
meson mass	m_	<u>ئ</u> س	کتلة الميزون ك π
Plank constant	ħ	ħ	ثابت بلانك
principal quantum number	n	ن	العدد الكمي الأساسي
orbital quantum number	L	ل	العدد الكمى المدارى
Rydberg constant	R _x	ر	ڻابت رايدبرج ·
nuclear radius	R	نق	نصف قطر النواة
Bohr magneton	$\mu_{_{B}}$	$oldsymbol{\mu}$	مغنيطون بور
g-factor	g	ج	معامل ــج
larmor frequency	$\boldsymbol{\omega}_{_{_{\mathbf{I}}}}$	υ	تردد لارمور
mean life	τ	τ	العمر المتوسط
cross section	σ	σ	المقطع المستعرض
scattering angle	θ, φ	φιθ	زاوية الاستطارة
half- life	Т	ز ،	نصف العمر
decay constant	λ	λ	ثابت الاضمحلال

رموز العناصر الكيميائية

Element	(At. No)	symbol	السرمسز	العنصر
Actinium	89	Ac	کت	أكتنيوم
Aluminium	13	Al	لو	أكتنيوم ألومنيوم
Americium	95	Am	مو	أمريشيوم
Antimony	51	Sb	نت	أنتيمون
Argon	18	Ar	جو	أرجون
Arseni c	33	As	ز	زرنيخ
Astatine	85	At	ست	أستاتين
Barium	56	Ва	ب	باريوم
Berkelium	97	Bk	بك	بركليوم
Beryllium	4	Be	بی	بريليوم
Bismuth	83	Bi	بز	بزموت
Boron	5	В	ب	بورون
Bromine	35	Br	بر	بروم
Cadmium	48	Cd	کد	كدميوم
Calcium	20	Ca	کا	كلسيوم
Californium	98	Cf	کف	-، كاليفورنيوم
				•

Carbon	6	С	٤	كربون
Cerium	58	Ce	سی	سريوم
Cesium	55	Cs	مينز	سزي وم
Chlorine	17	CI	کل	كلور
Chromium	24	Cr	کر	كروم
Cobalt	27	Co	کو	كوبلت
Copper	29	Cu	نح	تحاس
Curium	96	Cm	کم	كوريوم
Dysprosium	66	Dy	سِمت	ديسبروزيوم
Einsteinum	9 9	Es	ين	أينشتينم
Erbium	68	Er	ير	إربيوم
Europium	63	Eu	ب ي	يوروبيوم
Fermium	100	Fm	فم	فرميوم
Fluorine	9	F	فل	فلور
Francium	87	Fr	فر	فرنسيوم
Gadolinium	64	Gd	جد	فرنسيوم جادولنيوم
Gallium	31	Ga	جا	
Germanium	32	Ge	جو	جرمانيوم
Gold	79	Au	ذ	ذهب
Hafnium	72	Hf	هف	جاليوم جرمانيوم ذهب هفنيوم

Helium	2	He	هی	هليوم
Holmium	67	Но	هو	هليوم هولليوم
Hydrogen	1	Н	يد	هدروجين
Indium	49	ſn	ند	إنديوم
lodine	53	I	ی	يود
Iridium	77	lr	مد	إرديوم
Iron	26	Fe	۲	حديد
Krypton	36	Kr	کن	كريبتون
Lanthanum	57	La	Ŋ	لانتانوم
Lawrencium	103	Lr	لر	لورنسيوم
Lead	82	Pb	ر	رصاص
Lithium	3	Li	لث	لوتتيوم
Lutetium	71	Lu	لي	لوتثيوم
Magnesium	12	Mg	ما	مغنسيوم
Manganese	25	Mn	من	
Mende levium	101	Mv	منف	منجنيز مندليفيوم
Mercury	80	Hg	بق	
Molybdenum	42	Мо	مو	مولبدنوم
Neodymium	60	, Nd	نيو	نيودميوم
Neon	10	Ne	نن	زثبق مولبدنوم نیودمیوم نیون

نابع رموز العناصر الكيميائية

p					
Neptunium	93		Np	نب	بنونيوم
Nickel	28		Ni	نی	نيكل
Niobium	41		Nb	نيب	ليوبيوم
Nitrogen	7		N	ن	نتروجين
Nobelium	102		No	نو	نوبليوم
Osmium	76		Os	مز	أزميوم
Oxygen	8		0	f	أكسجين
Palladium	46		Pd	بلد	بلاديوم
phosphorus	15		P	فو	فسقور
Platinum	78		Pt	بل	بلاتين
Plutonium	94		Pu	بلو	بلوتونيوم
Polonium	84		Po	بلن	بولونيوم
Potassium	19		κ	بو	بوتاسيوم
Praseodymium	59		Pr	یس	براسيودميوم برومثيوم
Promethium	61		Pm	بم	برومثيوم
Protactinium	91		Pa	بکت	بروتكتنيوم
Radium	88		Ra	د	راديوم
Radon	86		Rn	نو	ر اد ون
Rhenium	75		Re	نيم	دا ن ون رینیوم رودیوم
Rhodium	4 5	873	Rh	ه ر	روديوم

Rubidium	37	Rb	بيد	روبيديوم
Ruthenium	44	Ru	ثين	روثنيوم
Samarium	62	Sm	سبم	روبيديوم روثنيوم سماريوم سكانديوم سلنيوم
Scandium	21	Sc	سك	سكانديوم
Selenium	34	Se	سل	سلنيوم
Silicon	14	Sı	س	سليكون
Silver	47	Ag	ف	فضة
Sodium	11	Na	ص	صوديوم
Strontium	38	Sr	سر	سترونشيوم
Sulphur	16	s	کب	كبريت
Tantalum	73	Ta	נז	تانتالم
Technetium	43	Tc	تك	تكنشيوم
Tellurium	52	Te	تلو	تلوريوم
Terbium	65	T b	تب	تربيوم
Thallium	81	T I	تل	ثاليوم
Thorium	90	Th	ڻو	ثوريوم
Thul ium	69	Tm	ثم	ثوليوم
Tin	50	Sn	ق	قصدير
Titanium	22	Ti	تت	تيتانيوم
Tungsten	74	W	ام) و	قصدير تيتانيوم تنجستن (ولفر

تابع رموز العناصر الكيميائية

Uranium	92	U	يو	يورانيوم
Vanadium	23	V	فا	فاناديوم
Xenon	54	Xe	نۈ	زنون
Ytterbium	70	Yb	يتر	ايتربيوم
Yttrium	39	Y	ٹو	أيتريوم
Zinc	30	Zn	خ	خارصين
Zirconium	40	Zr	کز	زركنيوم

رمسوز عامسة

equal to	h	11	یساوی
not equal to	#	#	لايساوى
congruent to	11)	III	يطابن
equal by definition	def ==	ll∙Gʻ	يساوى بالتعريف
approximately equal to	V	U	يساوى تقريباً
correspond to	il >-	H >	نا طر
proportional to	Я	Я	يتناسب مع
tends to- approach	1	1	يؤول إلى – يقترب من
greater than	V	٨	اک من
less than	٨	V	أصغر من
very much greater than	₩	A	أكبر كثيراً من
very much less than	٨	٧	أصغر كثيراً من
greater than or equal to	W	//\	أكبر من أو يساوى
less than or equal to	/ \	W	أصغر من أو يساوى

plus	+	+	<u>L.</u>
mirus	ł	f	ر المال
,ɔlus or minus	1+	l+	زائد أو ناقص
a multiplied by b	ab, a×b	(×	المضروباً في ب
a divided by b	a a÷b	·(1-	المقسوماً على م
a raised to the power n	ਛੁ	C	ا مرفوعة للأس ن
square root of a	√a	>	الجذر الترييعي للعدد أ
n th. root of a	۳Va	ج ا	الجذر النونى للعدد أ
absolute value of a- modulus of a	<u>a</u>		القيمة الطلقة للعدد أ
factorial n	n_	. e	مضروب العدد ه
ratio of the circumference of a circle to its radius	ਸ਼ੇ	t-	نسبة بحيط الدائرة إلى قطوها
infinity	8	8	コス 寸き
exponential function of x	© ×	ç j	الدائة الأسية للمتغير س
exponential function of x to the base a	ъ×	ς.	الدالة الأسية للمتغير س للأساس ا
base of the natural logarithm	Œ	b	أساس اللوغاريتم الطبيعى
logarithmic function of x to the base a	log _a x	لو م	دالة لوغاريتم س للأساس ا

القيمة التوسطة للمتغير س		,×I	mean value of the variable x
	ָרֶהָ בְּיִרְ פייני	Ö T	composite of the two functions f,g
	35.		wr.tox
المشتقة الجزئية للدالة ي (س ، ص)	•		partial derivative of f (x,y)
<i>د</i> د	= \frac{6 \to 0}{6 \to 0} \to 0	$\frac{\partial f}{\partial x} \frac{\partial f}{\partial x} \frac{\partial f}{\partial y}$	$df = \frac{\partial f}{\partial x}$
التفاضيل التام للدالة ي (س ، ص)	ئى ھ		total derivative of f (x, y)
مشتقة الدالة ص = د (س) بالنسبة إلى س	500	ر. اج اج	derivative of $y = f(x) w r to x$
نهاية الدالة د (س) عندما تؤول س الى ا	(v) 111111111111111111111111111111111111	limit f(x) ×→a	limit of f(x) as x tends to a
	ه (سن)	*	function of x
	er E	фх	Differential of x
	os Ĉ	δx	changè ın x
يادة صغيرة في المتغير س	' v ▷	∆×	Increment of x
	п		product
	h	М	sum
دالة اللوغاريتم الطبيعي للمتغير س	لو ۾ سي	In x. log _e x	natural logarithmic function of x
دالة لوغاريتم س للأساس ١٠	لو، س	log ₁₀ x	logarithmic function of x to the base 10

Binomial coefficient

معامل ذات الحدين

دالة دلتا لديراك 8 م :

Dirac delta function δ^t

$$\delta f = \delta(x)\delta(y) \delta(z) \quad (\xi) \delta(\omega_0) \delta(\omega_1) \delta = (x') \delta(\omega')$$

دالة الوحدة الدرجية 🖯 (ن) :

دالة دلتا كرونكر

unity step functio i ∈(n):

$$\in$$
 (ن) = 1 for $n > 0$ عندمان $>$ صفر $=$ (ن) = (

$$=(n) = 0 \text{ for } n < 0$$

sign function sgn:

integration sign

دالة الاشارة إنا :

علامة التكامل

or equal to a

Int a, [a]

The greatest integer less than

cos x

tan x

Tangent of x

cosine of x

Sine of x

الدوال الدائرية

الدوال المثلية

مقیاس ع	[6]	z	modulus of z
جزء ع التخيلي	ئ _خ (ع)	lm (z)	imaginary part of z
جزءع الحقيقي	2°(3)	RI (2)	real part of z
الوحدة التخيلية	1	$i = \sqrt{-1}$	imaginary root of -1
الكميات المركبة			Complex quantities
قاطع التهام الزائدى للمتغير س	قتاز س	cosech x	Hyperbolic cosecant of x
القاطع الزائدى للمتغيرس	. قارس	sech x	Hyperbolic secant of x
ظل التهام الزائدي للمتغيرس	ظتاز س	coth x	Hyperbolic cotangent of x
الظل الزائدى للمتغيرس	ظازس	tanh x	Hyperbolic tangent of x
جيب التهام الزائدى للمتغير س	جناز س	cosh x	Hyperbolic cosine of x
الجيب الزائدي للمتغير س	جاز س	sinh x	Hyperbolic sine of x
الدوال الزائدية			Hyperbolic functions
ناطع تمام س	رم ان	cosec x	Cosecant of x
ناطع س	و ا	secx	Secant of x
ئلل تمام س	بط:	cot ×	cotangent of x

انفراج 🕈	! . ∇	⊲. ໝ	divergence of a
ميارع	φ∇	Ф	gradient of φ
متجه مؤثر التفاضل	∇ , $\frac{6}{6}$	$\frac{\partial}{\partial \Gamma}$, ∇	vector differential operator
	í ×	c S	
حاصل الضرب الاتجاهي للمتجهين 1 ، ب	(>	ත >	vector product of a, b
حاصل الضرب القياسي للمتجهين 1 ، ب	Ē	<u>ი</u> ლ	Scalar product of a, b
		i.j.k	the coordinate axes
متجهات الوحدة في اتجاهات محاور الاحدائيات	* ' ' ' ' ' ' ' ' ' ' ' '		unit vectors in the direction of
متعجه الوحدة في إتجاه المتعجه ا	=a/ a / -*	a = a/ a	unit vector in the direction of a
طول أو معيار المتجه ا		a	length or norm of a
المتجه	•	Ð	vector a
المتجهات	,		Vectors
مرافق العدد المركب ع	ر. دوا	Z [.] , Z	conjugate of z
طودع	خيثع= ع هدنه حيثع= ع هدنه	φ where φ = Iz I e ^{lφ}	Amplitude of z

Curl a Matrix scalar product of T, S Tensor of type (o, 2) D'Alembert's operator Laplace's operator inverse of A product of two matrices A, B Product of a tensor T and a vector a Tensor product of T.S Matrices $T, S = \sum_{k,r} T S$ $\mathbf{a}_{21} \ \mathbf{a}_{22} \cdots \mathbf{a}_{2n}$ a_{m1} a_{m2} ... a_{mn} a₁₁ a₁₂ ... a_{1n} $\nabla^2 \varphi$, $\Delta \varphi$ T⊗S ₽ $\overset{ ext{$<$}}{ imes}$ a A--1 æ \triangleright φΔ.φ.∇ **↑**× ∇ <u>е</u> 5 Ľ ى • كى = كۆ ، ر حاصل الضرب الامتدادي لممتدين ي ، كى حاصل الضرب القياسي لممتدين ي ، يَ حاصل ضرب ممتدی ، ومتجه ا حاصل ضرب مصفوفتين أ، ب محتد من الرتبة الثانية معكوس مصفوفة المصفوفات مؤثر لابلاس مؤتر دالمير مصفونة دوران 🏌

unit matrix of or 'er 'r

transpose of

Hermitian Cc I' gate of A complex Con: Je of A

Trace of ' determinar. A

 $\sigma = \begin{pmatrix} 0 & 1 \\ 1 & 0 \end{pmatrix} \sigma_{y} = \begin{pmatrix} 0 - i \\ i & 0 \end{pmatrix}, \sigma_{z} = \begin{pmatrix} 0 & 1 \\ -1 & 0 \end{pmatrix}$

Jirac's matrices (4×4) α , $\alpha_x \alpha_y$, α_z

 $\alpha_{x} = \begin{pmatrix} 0 & \sigma_{x} \\ \sigma_{x} & 0 \end{pmatrix}, \alpha_{y} = \begin{pmatrix} 0 & \sigma_{y} \\ \sigma_{y} & 0 \end{pmatrix}$

 $\alpha_{z} = \begin{pmatrix} 0 & \sigma_{z} \\ \sigma_{z} & 0 \end{pmatrix}, \beta \begin{bmatrix} \beta & -\begin{pmatrix} l_{z} & 0 \\ 0 & l_{z} \end{bmatrix} \end{bmatrix}$

مصفؤفة الوحدة من الدرجة النونية

 $\begin{array}{lll}
A(a_{1x} = a_{kr}) & (a_{1x}^{\dagger} = a_{1x}^{\dagger}) \\
A'(a_{1x} = (a_{1x})^{*}) & (a_{1x}^{\dagger})^{*} = a_{1x}^{\dagger})^{*} \\
A(a_{1x} = a_{kr}^{*}) & (a_{1x}^{\dagger} = a_{1x}^{\dagger})^{*}
\end{array}$

المرافق الهرميتي لمصفوفة ا

المرافق المركب لمصفوفة

det A, |A|

ること

TrA

 $\sigma = \begin{pmatrix} 1 & 1 \\ 1 & 1 \end{pmatrix} = \sigma \cdot \begin{pmatrix} -1 & 1 \\ 1 & 1 \end{pmatrix} = \sigma \cdot \begin{pmatrix} 1 & 1 \\ 1 & 1 \end{pmatrix} = \sigma$

مصفوفات (٤×٤) ديواك α, α, α

 $\left(\begin{array}{ccc} \sigma & & \\ & & \\ & & \end{array} \right) = \left(\begin{array}{ccc} \sigma & & \\ & & \\ & & \end{array} \right) = \left(\begin{array}{ccc} \sigma & & \\ & & \\ & & \end{array} \right) = \left(\begin{array}{ccc} \sigma & & \\ & & \\ & & \end{array} \right)$

 $\alpha^{3} = \left(\begin{array}{c} \Omega^{2} \\ \end{array}\right), \beta \qquad \beta = \left(\begin{array}{c} \cdot \\ \cdot \end{array}\right)$

متقول المصفوفة ا

Theory of sets

نظرية الفئات

	الياب = { س : س ﴿ ﴿ الوس ﴿ بَ }	$A \cup B = \{x: x \in A \text{ or } x \in B \}$	AUB:
فئة إتحاد فتدين ﴿ ، ب	[O]	A∪B	union of A, B
ب فئة جزئية فعلية من ا	Ü	B⊂A	B is a proper subset of A
الفئة أتحتوى الفئة س		A⊍B	A contains B
ر قئة جزئية من ا	IU (B⊆A	B is a subset of A
	{ س ∈ ﴿ : د (س) }	$\{x \in A : f(x)\}$	
فئة عناصر أالتي تتحقق لها د (س)		f (x)	set of elements of A which satisfy f(x)
فئة الأعداد المركبة	ľ	O	set of complex numbers
فئة الأعداد الحقيقية	n	Д	set of real numbers
فئة الأعداد النسبية	c	۵	set of rational numbers
فئة الأعداد الطبيعية	۵	Z	set of natural numbers
فئة الأعداد الصحيحة	ě,	7	set of integers
وئة من العناصر	{··· , å , þ}	$\{a_1, a_2, \dots \}$	set of elements
الفئة أتحتوى العنصر س	ر ج	X A	A contains the element x
س ليس عنصراً من عناصر الفئة ا	م م م ا	× & A	x is not an element of A
س عنصر من عناصر الفقة ٩	س ∈ ﴿	x ∈A	x is an element of A

B	
A∩B	
j.	
ئ ئ	

Difference between A, B
$$A-B = \{x: x \in A, x \notin B\}$$

$$A-B = \{x: x \in A, x \notin B\}$$

$$A-B = \{x: x \in A, x \notin B\}$$

$$A-B = \{x: x \in A, x \notin B\}$$

$$A-B = \{x: x \in A, x \notin B\}$$

$$A-B = \{x: x \in A, x \notin B\}$$

$$A-B = \{x: x \in A, x \notin B\}$$

$$A-B = \{x: x \in A, x \notin B\}$$

$$A-B = \{x: x \in A, x \notin B\}$$

$$A-B = \{x: x \in A, x \notin B\}$$

$$A-B = \{x: x \in A, x \notin B\}$$

$$A-B = \{x: x \in A, x \notin B\}$$

$$A-B = \{x: x \in A, x \notin B\}$$

$$A-B = \{x: x \in A, x \notin B\}$$

$$A-B = \{x: x \in A, x \notin B\}$$

$$A-B = \{x: x \in A, x \notin B\}$$

$$A-B = \{x: x \in A, x \notin B\}$$

$$A-B = \{x: x \in A, x \notin B\}$$

$$A-B = \{x: x \in A, x \notin B\}$$

$$A-B = \{x: x \in A, x \notin B\}$$

$$A-B = \{x: x \in A, x \notin B\}$$

$$A-B = \{x: x \in A, x \notin B\}$$

$$A-B = \{x: x \in A, x \notin B\}$$

$$A-B = \{x: x \in A, x \notin B\}$$

$$A-B = \{x: x \in A, x \notin B\}$$

$$A-B = \{x: x \in A, x \notin B\}$$

$$A-B = \{x: x \in A, x \notin B\}$$

$$A-B = \{x: x \in A, x \notin B\}$$

$$A-B = \{x: x \in A, x \notin B\}$$

$$A-B = \{x: x \in A, x \notin B\}$$

$$A-B = \{x: x \in A, x \notin B\}$$

$$A-B = \{x: x \in A, x \notin B\}$$

$$A-B = \{x: x \in A, x \notin B\}$$

$$A-B = \{x: x \in A, x \notin B\}$$

$$A-B = \{x: x \in A, x \notin B\}$$

$$A-B = \{x: x \in A, x \notin B\}$$

$$A-B = \{x: x \in A, x \notin B\}$$

$$A-B = \{x: x \in A, x \notin B\}$$

$$A-B = \{x: x \in A, x \notin B\}$$

$$A-B = \{x: x \in A, x \notin B\}$$

$$A-B = \{x: x \in A, x \notin B\}$$

$$A-B = \{x: x \in A, x \notin B\}$$

$$A-B = \{x: x \in A, x \notin B\}$$

$$A-B = \{x: x \in A, x \notin B\}$$

$$A-B = \{x: x \in A, x \notin B\}$$

$$A-B = \{x: x \in A, x \notin B\}$$

$$A-B = \{x: x \in A, x \notin B\}$$

$$A-B = \{x: x \in A, x \notin B\}$$

$$A-B = \{x: x \in A, x \notin B\}$$

$$A-B = \{x: x \in A, x \notin B\}$$

$$A-B = \{x: x \in A, x \notin B\}$$

$$A-B = \{x: x \in A, x \notin B\}$$

$$A-B = \{x: x \in A, x \notin B\}$$

$$A-B = \{x: x \in A, x \notin B\}$$

$$A-B = \{x: x \in A, x \notin B\}$$

$$A-B = \{x: x \in A, x \notin B\}$$

$$A-B = \{x: x \in A, x \notin B\}$$

$$A-B = \{x: x \in A, x \notin B\}$$

$$A-B = \{x: x \in A, x \notin B\}$$

$$A-B = \{x: x \in A, x \notin B\}$$

$$A-B = \{x: x \in A, x \notin B\}$$

$$A-B = \{x: x \in A, x \notin B\}$$

$$A-B = \{x: x \in A, x \in A\}$$

$$A-B = \{x: x \in A, x \in A\}$$

$$A-B = \{x: x \in A, x \in A\}$$

$$A-B = \{x: x \in A, x \in A\}$$

$$A-B = \{x: x \in A, x \in A\}$$

$$A-B = \{x: x \in A, x \in A\}$$

$$A-B = \{x: x \in A, x \in A\}$$

$$A-B = \{x: x \in A, x \in A\}$$

$$A-B = \{x: x \in A, x \in A\}$$

$$A-B = \{x: x \in A, x \in A\}$$

·(ا أ أ ب تعنى إذا كان أ فإن ب	$A \Rightarrow B$ means if A then B	
أداة الربط (إذا كان فإن »	ه الاستلزام	then)	Conditional (if then)
	~ أتعنى ليس أ	\sim a means not a	
أداة التفحي	}	}	Negation
	۴ > ب تعنی 1 او ب	avb means a orb	
أداة الربط «أو» (الفصل)	<	<	Disjunction
	ا < ب تعنی اوب	a < b means a and b	
أداة الربط وي (العطف)	>	>	conjunction
المنطق الومزى			Symbolic logic

There exists 3	∀ a means for all a	For all \forall	$A \Leftrightarrow B \text{ means } A \Rightarrow B, B \Rightarrow A$		Bi- conditional (if, and only, if) ⇔
ш	∀ أتعنى لكل أ	*	↑ (((((((((((((((((((
دلالة وجودية	≮	دلالة كلية	أ ♦ ب نب أ ♦ أ من أ ♦ أ	(الاستلزام الثنائي)	أداة الربط «إذا، وفقط إذا، كان »